754) PRODUCTION OF STEEL WIRE FOR SPRING EXCELLENT IN AUTOMATICALLY CONTROLLED FORMABILITY

(11) 3-291400 (A)

(43) 20.12.1991 (19) JP

(21) Appl. No. 2-90170

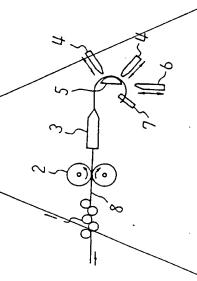
2-90170 (22) 6.4.1990

(71) NIPPON STEEL SORP (72) HIROSHI OBA(1)

(51) Int. Cl⁵. C25F1/06//B21643/04

PURPOSE: To easily produce a steel wire for spring excellent in automatically controlled formability by wiredrawing a wire rod to the final wire diameter and then carrying cut electrolytic degreasing at a specific current density at the time of producing a wire for spring made of steel.

CONSTITUTION: At the time of forming a steel wire 8 for spring by using a spring forming mechanism consisting of straightener rollers 1, feed rollers 2, a wire guide 3, miling pins 4, a mandrel 5, a cutting tool 6, and a pitch tool 7, a steel wire prepared by wiredrawing a steel wire rod as starting material to the final wire diameter as a spring product and then carrying out electrolytic degreasing treatment at 3-10A/dm² current density for 10-180sec by immersion in an NaOH-containing electrolytic bath is used. By this method, a coil spring excellent in dimensional accuracy as well as in the automatic controllability of the height of coil can be stably produced at the time of producing the coil spring.



(54) POLYSACCHARIDE-STEROL DERIVATIVE AND ITS PRODUCTION

(11) 3-292301 (A)

(43) 24.12.1991 (19) JP

(21) Appl. No. 2-94130

(22) 11.4.1990

(71) NIPPON OIL & FATS CO LTD(1) (72) JUNZO SUNAMOTO(2)

(51) Int. Cl⁵. C08B35/02,C08B37/00,C08B37/14//A61K9/107,A61K9/127

PURPOSE: To produce a polysaccharide-sterol derivative having a predetermined amount of steryl groups readily introduced thereinto without introducing the carboxyl groups of a polysaccharide by reacting a compound having a steryl group on one end and an isocyanate group on the other with the polysaccharide.

CONSTITUTION: A sterol (e.g. cholesterol) is reacted with a diisocyanate compound (e.g. hexamethylene diisocyanate) to produce a compound having steryl group on one end and an isocyanate group on the other. This compound is reacted with a polysaccharide (e.g. pullulan or amylopectin) to obtain a polysaccharide-sterol derivative in which 0.1-6 saccharide units per 100 saccharide units constituting the polysaccharide are substituted by groups of the formula (wherein R¹ is a 1-10C hydrocarbon group which may be substituted by an aromatic group; and R² is a sterol residue). This derivative can be desirably used as a coating material for liposomes as a carrier for medicines.

O H H O || | | | | | - O - C - N - R ' - N - C - O - R *

(54) NEW PHYSIOLOGICALLY ACTIVE SUBSTANCE HS-142-1 AND ITS PRODUCTION

(11) 3-292392 (A)

(43) 24.12.1991 (19) JP

(21) Appl. No. 8 94295 (22) 10.4.1990

(71) KYOWA HAKKO KOGYO CO LTD (72) YOSHIKAZU MORISHITA(9)

(51) Int. Cl⁵. C08B37/00, C07H13/06, C12P19/04// A61K31/70(C12P19/04, C12R1/645)

PURPOSE: To obtain advantageously a new physiologically active substance HS-142-1 having an antagonistic action against an ANP receptor by editivating a microorganism of the genus Aureobasidium having an ability to produce HS-142-1 and collecting the substance from the culture.

CONSTITUTION: A microorganism belonging to the genus Aureobasidium and havinganabilitytoproduct HS-142-1(e.g. Aureobasidium pullulans var. melanigenum KAC-2383. FERM-P 2407) is cultivated in a medium to product HS-142-1 in this medium, and the HS-142-1 is collected from the culture. This HS-142-1 is a new physiologically active substance having a structure in which the hydroxyl group in any desired position of D-glucose of a linearly β 1-6 bonded D-glucose oligomer is exertified with the carboxyl group of caproic acid.

⑩日本国特許庁(JP)

の特許出願公開

母 公 開 特 許 公 報 (A) 平3−292301

©lnt. Cl. 5 C 08 B 35/02 37/00 37/14 // A 61 K 9/107 9/127 識別記号

庁内整理番号

❸公開 平成3年(1991)12月24日

7624-4C D 7624-4C 7624-4C B 7624-4C

B 7624-4C

審査請求 未請求 請求項の数 3 (全8頁)

Q発明の名称 多糖類-ステロール誘導体とその製造法

②特 願 平2-94130

②出 願 平2(1990)4月11日

@発明者砂本 願三 滋賀県草津市若草 2-14-1

⑩発 明 者 秋 吉 一 成 京都府宇治市五ケ庄(番地なし) 京都大学職員宿舎641

号

⑩発 明 者 山 口 茂 彦 京都府京都市伏見区深草西浦町 8 -102 メゾンドバビョ

ン0312

⑩出 願 人 日本油脂株式会社 東京都千代田区有楽町1丁目10番1号

個代 理 人 弁理士 舟橋 榮子

明 細 書

1. 発明の名称

多糖類-ステロール誘導体とその製造法

2. 特許請求の範囲

- (1) 多糖類を構成する糖単位100 個当たり、
- 0.1 ~ 6 個の糖単位の水酸基が一般式:

(但し、R・は炭素数1~10の炭化水素基、あるいは芳香族基で置換された1~10の炭化水素基、R・はステロールの残基を示す)で表される基で置換された多糖類-ステロール誘導体。
(2) 多糖類がプルラン、キシログルカン、アミロペクチン及びマンナンから選ばれる請求項1 記載の多糖類-ステロール誘導体。

(3) 請求項1記載の多糖類-ステロール誘導体を合成するに際し、分子の一端にステリル基と他端にイソシアナト基を有する化合物を用い、多糖類と反応させることを特徴とする多糖類-ステロール誘導体の製造法。

3. 発明の詳細な説明

(産業上の利用分野)

本発明は、多糖類-ステロール誘導体、および その製造法に関する。

(従来の技術)

多糖類-コレステロール誘導体は、リポソームの多糖被覆剤(特開昭61-69801号)、脂肪乳剤の被覆剤(特開昭63-319046 号)、多糖被覆エマルション作成時の高分子界面活性剤(特顧昭63-296018 号)として既に利用されており、その合成方法の一つとして特開昭61-69801号の方法が公知となっている。

近年、薬物の運搬体としてリポソーム、0/W型エマルションが有望とされているが、これらを多糖被覆することにより生体内外での化学的・物理的安定性を向上させるのみならず、さらに、特定の細胞群に対する標的指向性も発揮されることをが報告されている(アンダース・カールソン、佐田県、砂本順三、ブレテン・ケミカル・ソサイエティ・ジャパン、62、791-796(1989))。この時

(発明が解決しようとする課題)

特開昭61-69801号において開示されている方法においては、ステップ 2 においてカルボキシ基が未反応のまま最後まで残り易く、多糖被理した際のリボソームあるいはエマルションの物理化学的安定性及び細胞特異性、適合性において、カルボキシ基の負荷質の影響を防止しえないという問題

端ω - 位にイソシアナト基とを持つ化合物とを直接多糖類と反応させることを特徴とする多糖類 - ステロール誘導体の製造方法である。

本発明に使用する多糖類は天然または合成由来 の多糖類を用いることができ、例えばブルラン、 アミロベクチン、アミロース、デキストラン、ヒ ドロキシエチルデキストラン、マンナン、レバン、 イヌリン、キチン、キトサン、キシログルカン等 が挙げられる。

本発明に使用するステロール類としては、例えばコレステロール、スチグマステロール、βーシトステロール、ラノステロール、エルゴステロール等が挙げられる。

本発明に使用するアルカン類の一端αー位にステリル基と他端αー位にイソシアナト基を有する化合物は、例えば下記の反応式に示されるように、ステロールとジイソシアナト化合物との反応により得られたものであり、ジイソシアネート化合物の一端のイソシアナト基は、ステロールの水酸基と反応し、ウレタン結合にてステロールと結合し、

が残っている。また、合成における行程数が長い という問題も残されている。

そこで、本発明者らは、予め、多糖類にカルボキシ基などの官能基を導入することなく、ステリル基を導入することを案出し、鋭電研究した結果、アルカンの一部のαー位にステリル基を持ち、他端のαー位にイソシアナト基を持つ化合物と多糖類とを直接反応させることにより、多糖類にステリル基を一段階で簡便に導入できることを見出し、本発明に至った。

本発明は、多糖類にステリル基を導入する際、(1)多糖類にステリル基以外の官能基が共存しないこと、(2)ステリル基の導入量を比較的容易に制御できること、および(3)反応過程が短く且つ簡便であることを目的としており、これにより多糖類ーステロール誘導体の新規製造方法を提供するものである。

(課題を解決するための手段)

本発明は、多糖類にステリル基を導入するのに 際し、アルカン類の一端α-位にステリル基と他

残りの一端のイソシアナト基は未反応のまま存在 しているものである。

ジィソシアネート化合物はOCN-R-NCOで表すことのできる化合物であり、例えばRがエチレン基であるエチレンジィソシアネート、ブチナメチレンスート、マネーンジャンションをである。サインションは、一人は、ブチレンジィンシアネート、マチレンジィンシアネート、マチレンジィンシアネート、マチレンジィンシアネート、マチレンシアネート、マチレンジャンアネート、マチレンジャンをでは、ブチレンジィンシアネート、マチレンジャンをでは、ブチレンジャンをでは、ブチレンジャンをでは、ブチレンジャンをできる。

レンジイソシアネートが適している。

本発明の製造方法は六炭糖を例として、下記の 反応式に示されるように、多糖類を構成する単糖 の水酸基と、分子の一端にステリル基と他端にイ ソシアナト基とを有する化合物中のイソシアナト 基との1ステップの付加反応である。

(多糖類-コレステロール誘導体)

反応時の溶媒は、多糖類および分子の一端にステリル基と他端にイソシアナト基とを有する化合物の両者が溶解し、しかも反応の生成物である多糖類ステロール誘導体が溶解する溶媒が望ましく、

例えば、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホ キシド、ホルムアミド、ジオキサン、テトラヒド ロフランなどの非プロトン供与性極性溶媒として 知られるものが挙げられる。

反応時の温度および時間は、用いる多糖類と溶 媒に対応して、上式の反応の進行状態により設定 されるが、0~200 で、1~48時間が望ましい。

多糖類と分子の一端にステリル基と他端にイソシアナト基を持つ化合物の仕込み比は、多糖に対するステリル基の導入量により設定されるが、多糖類の100単糖単位に対して、0.1~10モル当量の範囲が望ましい。

反応生成物の精製方法としては、再沈澱精製法、各種カラムクロマトグラフィーによる分離精製法 および透析法が利用できる。また、乾燥法として は凍結乾燥法、または真空乾燥法が望ましい。

(発明の効果)

本発明によれば、多糖にステリル基を導入する ために予め導入した過剰の官能基を残存すること なく効率良く、ステリル基を多糖類に簡便にしか

も置換度を容易に制御して導入することができる。 さらに反応工程を短縮することができ、多糖類 -ステロール誘導体の生産コストを引き下げる経済 効果がある。

(実施例)

以下、合成例および実施例に基づき本発明を具 体的に説明する。

(合成例)N-(6-イソシアナトヘキシル)コ レステリルカルバメイトの合成

トルエン(100㎡) にコレステロール (3.86g、10mmo1) を溶かし、これに、ピリジン (4㎡) とヘキサメチレンジイソシアネート (23.9㎡、148mmo1) を加え、80でで24時間反応させた。反応終

了後、トルエンおよび未反応のヘキサメチレンジィソシアネートを減圧除去した。これに石油エーテル(500 mt) を加え、生成物を抽出させた。

2.44gの白色粉体を得た(収率45%)。

生成物のIRスペクトルおよび「H-NMRスペクトルを第1図、第2図に示す。

IRスペクトルではN-H伸縮(3260 cm²')、N=C=O伸縮(2320 cm²')、C≕O伸縮(1680 cm²')、C□O中縮(1130 cm²') がそれぞれ確認される。

NMRスペクトルでは、N-(6-イソシアナトへキシル) コレステリルカルバメイトの各プロトンに対応するピークが帰属された (第1表)。

第1表

8 (ppm)	帰属	多重度	プロトン数	結合定數(Bz
0.68	a	3	3	· · · · · · · · · · · · · · · · · · ·
0.70-2.40	b	-	28	-
0.85	С	đ	6	9
0.92	d	đ	3	7
1.02	е	3	3	
1.30-1.55	f	m	8	-
3.10	g	m	2	-
3.20	ь	t	2	9
4.30-4.80	i.j	_	2	-
5.40	k	đ	1	5

元素分析方法にて、生成分を分析した。 結果を 第2表に示す。

第2表

	分析值 (%)	計算値(%)
н	10.7	10.5
С	75.5	75.8
N	5.2	5.1

トルを示す。

第4図では、ウレタン結合 (-N-C-0-)に由来す 8 31180~900 cm⁻¹の吸収が認められる。

第5図に、生成物の「H-NMRスペクトルを示す。各プロトンの帰属は第3妻に示され、コレステリル基がプルランに導入されたことが確認された。

計算値:N-(6-イソシアナトへキシル)コレステリルカルパメイトの理論計算値

以上、IR、NMR、元素分析法より生成物は、 N-(6-イソシアナトへキシル) コレステリル カルパメイトであることが同定された。

(実施例1)

プルラン (3.31 g、糖単位当り20 mool) を無水ジメチルスルホキシド(100 ml) に溶かし、ピリジン (8 ml) を加えた。これに、先に合成したN-(6-イソシアナトへキシル) コレステリルカルパメイト(0.552 g、1 mool) を加え、100 でで8時間反応させた。反応終了後、ジメチルスルホキシドを減圧除去し、これにエタノール(500 ml) ででまれたで生成物を折出させた。このものを識別採取し、エタノールを除去した。さらに、セルロースチューブ(VISKASE SALES社製) を用いて透析により目的物を精製し、採取した。

収置3.57g (収率85.4%)

第3図に原料のプルラン、第4図に生成物であるプルラン-コレステロール誘導体のIRスペク

第3表

δ (ppm)	滑属
0.60-1.70	a
3.00-4.00	b
4.30-5.70	С

生成物の元素分析値を第4表に示す。

第4表

	生成物	1	プルラン	(原料)
Н	6.76	96	6.67	%
С	43.72	%	40.55	%
N	0.63	96	0	%

プルラン 100単糖当たり×個のコレステリル基 が導入されているとすると、

 $N/C = (14.0 \times 2 \times) / 12.0 \times (6 + 35 \times)$ = 0.63/43.72

x = 4.7個となり、プルラン 100単糖当たり、4.7 個のコレステリル基が導入されていることが分かる。

実施例 2

実施例1と同じ反応操作により、プルランとN-(6-イソシアナトへキシル)コレステリルカルバメイトの仕込み比を変え、種々のプルランーコレステロール誘導体を合成した。

結果を第5表に示す。

いずれの実験の生成物もIRスペクトルにはウレタン結合由来の1180~900 cm⁻¹に吸収が認められ、コレステリル基が導入されていることが確認される。

結果から明らかなように、反応時の原料比を変えることにより、コレステリル基の導入量の異なるプルランーコレステロール誘導体を合成することができる。

実施例3

天然由来の多糖であるキシログルカン、アミロベクチン、マンナンを用い実施例1と同じ反応操作により多糖-コレステロール誘導体を合成した。コレステリル基の導入量を元素分析値より求めた。 結果を第6表にまとめる。

プルランと同様に他の多糖類でも容易にコレス

テリル基を導入できることがわかる。

実施例 4

実施例2の実験2で合成したプルラン・コレステロール誘導体を用いて、エマルションを作成し、エマルション粒子の表面電位をゼータ電位測定装置(PEN KEN 社、モデル501)にて測定した。

エマルションは油(グリセロールトリカプリン酸エステル、日本油脂製、10 < < < > 、プルラン- > レステロール誘導体(5 < < < < > 、 $E_z > 0$ (1 < < < < < >) を $N_z < < < < < < >$ 流下70 < < < < < < > で15 分間超音波照射(20 < < < < < < < < >)して作成した。結果を第7変にまとめる。

第7妻

ξ —	ж	テ	ン	シ	+	ル	(=	٧)
-----	---	---	---	---	---	---	----	---	---

本発明の合成方法による

誘導体を用いた時

 -8.4 ± 1.9

従来法の合成方法による

誘導体 (特開昭61-69801)

を用いた時

 -55.1 ± 3.5

従来法では、プルランに - COOH基が残存し易く、 このためエマルションの表面が負に荷電している と考えられる。

本発明の合成方法によると、プルランに - COOH 基が導入されることはない。したがって第7妻に示す & ーポテンシャルの小さなエマルション粒子を作成することができ、このものは、例えば棄物 運搬体として利用しようとするときの生体、細胞 遺合性の改善が期待できる。

4. 図面の簡単な説明

第1図は、本発明の合成例で得られたN-(6-イソシアナトへキシル)コレステリルカルバメイトのIRスペクトル、第2図は、同じく「H-

	生成物の収量	(住込み比)	90.2 %	74.7 %	85.4 %	60.5 %
× - 11	生成物 (モル比)	コレステ / プルランリル基 / 単糖	1.7 / 100	1.8 / 100	4.7 / 100	5.5 / 100
	仕込み (モル比)	コレステ / プルランリル基 / 単橋	2.5 / 100	2.5 / 100	5.0×100	10.0 / 100
	914	* *	_	2	က	4

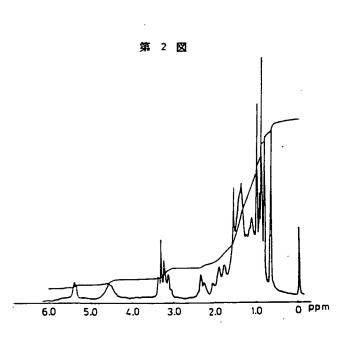
4	を装置	仕込み (モル比)	(和小:	生成物 (モル比)	反応物の収量
* *		コレステ/7 リル語 / 単	プルラン 単糖	コレステ / プルラン リル基 / 単糖	(仕込み比)
-	キシログルカン	2.3 / 100	001	1.2 / 100	80.0 %
~	アミロペクチン	2.3 / 100	001	1.5×100	60.0 %
en	マンナン	3.7 / 100	001	1.9 / 100	70.0 %

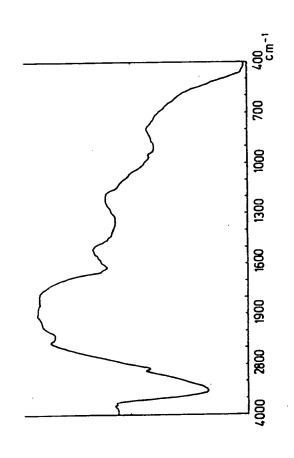


■ 開平3-292301 (6)

NMRスペクトルである。第3図は実施例1の原料のブルラン、第4図は生成物であるブルランーコレステロール誘導体の1Rスペクトルであり、第5図はブルランーコレステロール誘導体の1Rスペクトルであり、第7図はアミロペクチンーコレステロール誘導体の1Rスペクトルであり、第8回はマンナン・ファール誘導体の1Rスペクトルであり、第8回はマンナン・ファール

特許出顧人日本油脂株式会社
砂本類三



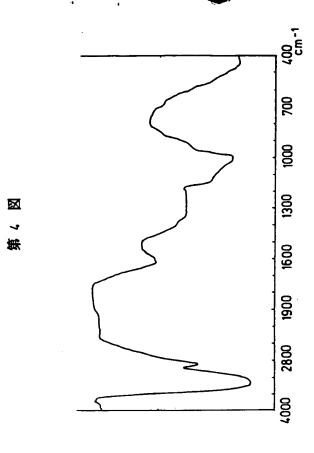


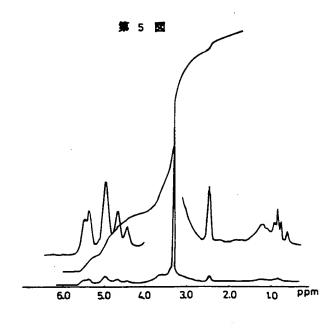
M

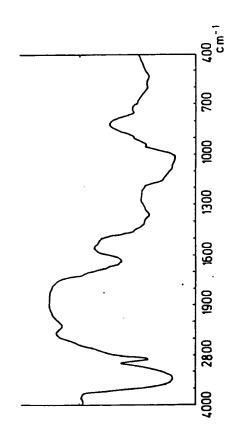
無

 $\overline{\mathbf{x}}$

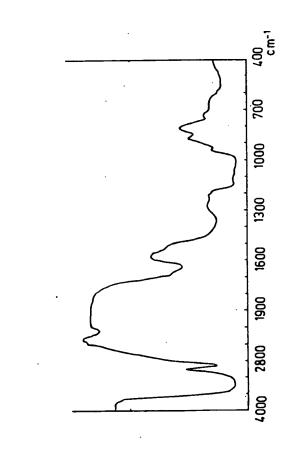
無







玆



34

無

第 8 図

